(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-239313

(P2000-239313A) (43)公開日 平成12年9月5日(2000.9.5)

(51) Int.Cl.7	識別記号	F I	テーマコード(参考)
COSF 4/642		C08F 4/642	4J028
10/00		10/00	4J100

審査請求 未請求 請求項の数13 OL (全 31 頁)

(21)出願番号	特願平11-40513	(71) 出願人	000005887
			三井化学株式会社
(22)出願日	平成11年2月18日(1999.2.18)	•	東京都千代田区霞が関三丁目2番5号
		(72)発明者	松 居 成 和
			山口県玖珂郡和木町和木六丁目1番2号
		·	三井化学株式会社内
	:	(72)発明者	二田原 正 利
			山口県玖珂郡和木町和木六丁目1番2号
			三井化学株式会社内
		(74)代理人	,
	:		弁理士 鈴木 俊一郎 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 オレフィン重合用触媒およびオレフィンの重合方法

(57)【要約】

【課題】新たなオレフィン重合触媒および該触媒を用いるオレフィンの重合方法を提供すること。

【解決手段】オレフィン重合用触媒は下記のいずれかで表される遷移金属化合物と、必要に応じてアルミノキサン等とからなる。 (式中、M:第3~9族金属、X:ハロゲン、炭化水素基等、 R^{11} ~ R^{69} :水素、炭化水素基等、 A^1 : $0,S,NR^{17}$ 、 Q^1 :P,N、 A^2 : $0,S,NR^{25}$ 、 Q^2 :P,N、 A^3 : $0,S,NR^{34}$ 、 Q^2 :0,S、 T^3 : $CR^{35}R^{36}$, $SiR^{35}R^{36}$,C=0,C=S,S0,S0, S0, S1, S1, S2, S3, S3,

【特許請求の範囲】

【請求項1】下記一般式(I)で表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られることを特徴とするオレフィン重合触媒;

【化1】

(式中、A¹ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR¹⁷を置換基に有する窒素原子を示し、Q¹ は、リン原子または窒素原子を示し、

R¹¹~R¹⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R¹¹~R¹⁷で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項2】下記一般式(II)で表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られることを特徴とするオレフィン重合触媒:

【化2】

(式中、 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{25} を置換基に有する窒素原子を示し、 Q^2 は、リン原子または窒素原子を示し、

R²¹~R²⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R²¹~R²⁵で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項3】下記一般式(III)で表される化合物と、 周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属 化合物とを反応させることにより得られることを特徴と するオレフィン重合触媒;

【化3】

(式中、 A^3 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{34} を置換基に有する窒素原子を示し、

Q3 は、酸素原子またはイオウ原子を示し、

T³ は、R³5およびR³6を置換基に有する炭素原子、R³5およびR³6を置換基に有するケイ素原子、酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子、酸素基を有するイオウ原子またはイオウ原子を示し、

R³¹~R³⁶は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R³¹~R³⁶で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項4】下記一般式(IV)で表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られることを特徴とするオレフィン重合触媒;

【化4】

(式中、A¹ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR⁴⁵を置換基に有する窒素原子を示し、

T⁴ は、R⁴⁶およびR⁴⁷を置換基に有するケイ素原子、 酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子ま たは酸素基を有するイオウ原子を示し、

R⁴¹~R⁴⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R⁴¹~R⁴⁷で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項5】下記一般式(V)で表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られることを特徴とするオレフィン軍合触媒:

【化5】

(式中、A⁵は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR⁵⁴を置換基に有する窒素原子もしくはR⁵⁵を置換基に有するリン原子を示し、

 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に 有するリン原子を示し、

R⁵¹~R⁵⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R⁵¹~R⁵⁵で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項6】下記一般式(VI)で表される化合物と、周期 表第3~9族から選ばれる遷移金属化合物を含む金属化 合物とを反応させることにより得られることを特徴とす るオレフィン重合触媒;

【化6】

(VI)

(式中、 A^6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{62} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{63} を置換基に有するリン原子を示し、

Q6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R64を置換基に有する窒素原子を示し、

T⁶ は、リン原子もしくは窒素原子であるか、またはR ⁶⁵およびR⁶⁶を置換基に有するリン原子を示し、

 U^6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、または R^{67} およ U^{68} を置換基に有するリン原子もしくは R^{69} を置換基に有する炭素原子を示し、

R⁶¹~R⁶⁹は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R⁶¹~R⁶⁹で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【請求項7】(A)下記一般式(I-a)で表される遷移 金属化合物と、必要に応じて

(B)(B-1)有機金属化合物、

(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および

(B-3)遷移金属化合物 (A)と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とから なることを特徴とするオレフィン重合用触媒;

【化7】

(式中、Mは、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属 原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

A¹ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R¹⁷を置換基に有する窒素原子を示し、

Q1 は、リン原子または窒素原子を示し、

R¹¹~R¹⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R¹¹~R¹⁷で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、 A^1 、 Q^1 、 R^{11} ~ R^{17} は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^1 同士、 Q^1 同士、 R^{11} 同士、 R^{12} 同士、 R^{13} 同士、 R^{14} 同士、 R^{15} 同士、 R^{16} 同士、 R^{17} 同士は互いに連結されていてもよい、

nは、Mの価数を満たす数であり、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【請求項8】(A)下記―般式(II-a)で表される遷移 金属化合物と、必要に応じて

(B)(B-1)有機金属化合物、

(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および

(B-3) 遷移金属化合物 (A) と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とから なることを特徴とするオレフィン重合用触媒;

【化8】

(式中、Mは、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{25} を置換基に有する窒素原子を示し、

Q² は、リン原子または窒素原子を示し、

R²¹~R²⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R²¹~R²⁵で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、 A^2 、 Q^2 、 R^{21} \sim R^{25} は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^2 同士、 Q^2 同士、 R^{21} 同士、 R^{22} 同士、 R^{23} 同士、 R^{24} 同士、 R^{25} 同士は互いに連結されていてもよい、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、ま

【請求項9】(A)下記一般式(III-a)で表される遷 移金属化合物と、必要に応じて

たXで示される複数の基は互いに結合して環を形成して

(B)(B-1)有機金属化合物、

nは、Mの価数を満たす数であり、

(B-2).有機アルミニウムオキシ化合物、および (B-3)遷移金属化合物 (A)と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とからなることを特徴とするオレフィン重合用触媒;

【化9】

もよい。)

(式中、Mは周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

A³ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R³⁴を置換基に有する窒素原子を示し、

Q³ は、酸素原子またはイオウ原子を示し、

T³ は、R³⁵およびR³⁶を置換基に有する炭素原子、R ³⁵およびR³⁶を置換基に有するケイ素原子、酸素基を有 する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子、酸素基を有 するイオウ原子またはイオウ原子を示し、

R³¹~R³⁶は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R³¹~R³⁶で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、A³ 、Q³ 、R³¹~R³⁶は、そ

れぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^3 同士、 Q^3 同士、 R^{31} 同士、 R^{32} 同士、 R^{33} 同士、 R^{34} 同士、 R^{36} 同士は互いに連結されていてもよい

nはMの価数を満たす数であり、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【請求項10】(A)下記一般式(IV-a)で表される遷 移金属化合物と、必要に応じて

(B)(B-1)有機金属化合物、

(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および

(B-3) 遷移金属化合物 (A) と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とから なることを特徴とするオレフィン重合用触媒:

【化10】

(式中、Mは、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

A⁴ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R⁴⁵を置換基に有する窒素原子を示し、

T⁴ は、R⁴⁶およびR⁴⁷を置換基に有するケイ素原子、 酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子ま たは酸素基を有するイオウ原子を示し、

R⁴¹~R⁴⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R⁴¹~R⁴⁵で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、 A^4 、 Q^4 、 R^{41} \sim R^{47} は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^4 同士、 Q^4 同士、 R^{41} 同士、 R^{42} 同士、 R^{43} 同士、 R^{44} 同士、 R^{45} 同士、 R^{46} 同士、 R^{47} 同士は互いに連結されていてもよい、

nは、Mの価数を満たす数であり、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環 式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有 基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アル ミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【請求項11】(A)下記一般式(V-a)で表される遷 移金属化合物と、必要に応じて

(B)(B-1)有機金属化合物、

(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および

(B-3) 遷移金属化合物 (A) と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とから なることを特徴とするオレフィン重合用触媒;

【化11】

(式中、Mは、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属 原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

 A^5 、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子を示し、

 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に 有するリン原子を示し、

R⁵¹~R⁵⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R⁵¹~R⁵⁵で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、 A^5 、 Q^5 、 R^{51} \sim R^{56} は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^5 同士、 Q^5 同士、 R^{51} 同士、 R^{52} 同士、 R^{53} 同士、 R^{54} 同士、 R^{55} 同士は互いに連結されていてもよい、

nは、Mの価数を満たす数であり、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【請求項12】(A)下記一般式(VI-a)で表される遷 移金属化合物と、必要に応じて

(B)(B-1)有機金属化合物、

(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および

(B-3) 遷移金属化合物 (A) と反応してイオン対を形成 する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とから なることを特徴とするオレフィン重合用触媒; 【化12】

(式中、Mは、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を示し、

mは、1~6の整数を示し、

A⁶ は、酸素原子、イオウ原子、R⁶²を置換基に有する 窒素原子、またはR⁶³を置換基に有するリン原子を示

Q6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R64を置換基に有する窒素原子を示し、

T⁶ は、リン原子もしくは窒素原子であるか、またはR ⁶⁵およびR⁶⁶を置換基に有するリン原子を示し、

U⁶ は、リン原子もしくは窒素原子であるか、またはR ⁶⁷およびR ⁶⁸を置換基に有するリン原子もしくはR ⁶⁹を 置換基に有する炭素原子を示し、

R61~R69は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ 含有基を示し、R61~R69で示される基のうちの2個以 上が互いに連結して環を形成していてもよく、

mが2以上である場合、 A^6 、 Q^6 、 R^{61} \sim R^{66} は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^6 同士、 Q^6 同士、 R^{61} 同士、 R^{62} 同士、 R^{63} 同士、 R^{64} 同士、 R^{65} 同士、 R^{66} 同士、 R^{66} 同士、 R^{68} 同士、 R^{69} 同士は互いに連結されていてもよい、

nは、Mの価数を満たす数であり、

Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【請求項13】請求項1~12のいずれかに記載のオレフィン重合用触媒の存在下にオレフィンを重合または共重合することを特徴とするオレフィンの重合方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、オレフィン重合用 触媒およびオレフィンの重合方法に関する。

[0002]

【発明の技術的背景】オレフィン重合用触媒としては、いわゆるカミンスキー触媒がよく知られている。この触媒は非常に重合活性が高く、分子量分布が狭い重合体が得られるという特徴がある。このようなカミンスキー触媒に用いられる遷移金属化合物としては、たとえばビス(シクロペンタジエニル)ジルコニウムジクロリド(特開昭58-19309号公報参照)や、エチレンビス(4,5,6,7-テトラヒドロインデニル)ジルコニウムジクロリド(特開昭61-130314号公報参照)などが知られている。また重合に用いる遷移金属化合物が異なると、オレフィン重合活性や得られたボリオレフィンの性状が大きく異なることも知られている。さらに最近新しいオレフィン重合用触媒としてジイミン構造の配位子を持った遷移金属化合物(国際公開特許第9623010号参照)が提案されている。

【0003】ところでポリオレフィンは、一般に機械的特性などに優れているため、各種成形体用など種々の分野に用いられているが、近年ポリオレフィンに対する物性の要求が多様化しており、様々な性状のポリオレフィンが望まれている。また生産性の向上も望まれている。【0004】このような状況のもとオレフィン重合活性に優れ、しかも優れた性状を有するポリオレフィンを製造しうるようなオレフィン重合用触媒およびオレフィンの重合方法の出現が望まれている。

[0005]

【発明の目的】本発明は上記のような従来技術に鑑みて なされたものであって、オレフィン重合活性を発揮する 新たな触媒および該触媒を用いるオレフィンの重合方法 を提供することを目的としている。

[0006]

【発明の概要】本発明に係るオレフィン重合用触媒の態様には、下記一般式(I)ないし(VI)のいずれかで表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られるものがある:

【0007】 【化13】

【0008】(式中、A¹ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR¹⁷を置換基に有する窒素原子を示し、Q¹ は、リン原子または窒素原子を示し、R¹¹~R¹⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基またはスズ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含

有基を示し、 $R^{11} \sim R^{17}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

[0009]

【化14】

【0010】(式中、 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{25} を置換基に有する窒素原子を示し、 Q^2 は、リン原子または窒素原子を示し、 R^{21} ~ R^{25} は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基またはスズ含有基を示し、 R^{21} ~ R^{25} で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

[0011]

【化15】

【0012】(式中、A³は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR³4を置換基に有する窒素原子を示し、Q³は、酸素原子またはイオウ原子を示し、T³は、R³5およびR³6を置換基に有する炭素原子、R³5およびR³6を置換基に有する炭素原子、酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子、酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原子、酸素基を有する炭素原子、酸素基を有する炭素原子、酸素基を有する炭素原子、大力原子またはイオウ原子を示し、R³1~R³6は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、R³1~R³6で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

【0013】.

【化16】

【0014】(式中、A⁴ は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR⁴⁵を置換基に有する窒素原子を示し、T⁴ は、R⁴⁶およびR⁴⁷を置換基に有するケイ素原子、酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素

原子または酸素基を有するイオウ原子を示し、R⁴¹~R⁴⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、R⁴¹~R⁴⁷で示される基のうちの2個以上が互いに連結して現を形成していてもよい。)

[0015]

【化17】

(V)

【0016】(式中、 A^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に有するりン原子を示し、 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に有するりン原子を示し、 $R^{51}\sim R^{55}$ は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基を示し、 $R^{51}\sim R^{55}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。)

[0017]

【化18】

(VI)

【0018】(式中、A6 は、酸素原子もしくはイオウ 原子であるか、またはR62を置換基に有する窒素原子も しくはR63を置換基に有するリン原子を示し、Q6 は、 酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR64を置 換基に有する窒素原子を示し、T6 は、リン原子もしく は窒素原子であるか、またはR65およびR66を置換基に 有するリン原子を示し、U6 は、リン原子もしくは窒素 原子であるか、またはR67およびR68を置換基に有する リン原子もしくはR69を置換基に有する炭素原子を示 し、R61~R69は、互いに同一でも異なっていてもよ く、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式 化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有 基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基ま たはスズ含有基を示し、R61~R69で示される基のうち の2個以上が互いに連結して環を形成していてもよ 11")

また、本発明に係るオレフィン重合用触媒の他の態様に

は、(A)下記一般式(I-a)ないし(VI-a)のいずれかで表される遷移金属化合物と、必要に応じて(B)(B-1)有機金属化合物、(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および(B-3)遷移金属化合物(A)と反応してイオン対を形成する化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物とからなるものがある。

[0019]

【化19】

【0020】(式中、Mは、周期表第3~9族、好まし くは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好まし くはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、m は、 $1\sim6$ の整数、好ましくは2を示し、 A^1 は、酸素 原子もしくはイオウ原子であるか、またはR17を置換基 に有する窒素原子を示し、Q1 は、リン原子または窒素 原子を示し、R11~R17は、互いに同一でも異なってい てもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテ ロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ 含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有 基またはスズ含有基を示し、R11~R17で示される基の うちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよ く、mが2以上である場合、A¹、Q¹、R¹¹~R 17は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、ま たA¹ 同士、Q¹ 同士、R¹¹同士、R¹²同士、R¹³同 士、R14同士、R15同士、R16同士、R17同士は互いに 連結されていてもよい、nは、Mの価数を満たす数であ り、Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテ ロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含 有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、ア ルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基 またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示 される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、 またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成し てもよい。)

[0021]

【化20】

【0022】(式中、Mは、周期表第3~9族、好ましくは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好ましくはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、mは、 $1\sim6$ の整数、好ましくは2を示し、 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^2 5を置機基

に有する窒素原子を示し、Q² は、リン原子または窒素 原子を示し、R21~R25は、互いに同一でも異なってい てもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテ 口環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ 含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有 基またはスズ含有基を示し、R21~R25で示される基の うちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよ く、mが2以上である場合、A²、Q²、R²¹~R 25は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、ま たA² 同士、Q² 同士、R²¹同士、R²²同士、R²³同 士、R24同士、R25同士は互いに連結されていてもよ い、nは、Mの価数を満たす数であり、Xは、水素原 子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残 基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含 有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有 基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有 基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基 は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示され る複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

【0023】 【化21】

【0024】(式中、Mは、周期表第3~9族、好まし くは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好まし くはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、m は、1~6の整数、好ましくは2を示し、A3 は、酸素 原子もしくはイオウ原子であるか、またはR34を置換基 に有する窒素原子を示し、Q3 は、酸素原子またはイオ ウ原子を示し、T³ は、R³⁵およびR³⁶を置換基に有す る炭素原子、R35およびR36を置換基に有するケイ素原 子、酸素基を有する炭素原子、イオウ基を有する炭素原 子、酸素基を有するイオウ原子またはイオウ原子を示 し、R31~R36は、互いに同一でも異なっていてもよ く、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式 化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有 基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基ま たはスズ含有基を示し、R31~R36で示される基のうち の2個以上が互いに連結して環を形成していてもよく、 mが2以上である場合、A3、Q3、R31~R36は、そ れぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、またA3同 士、Q3 同士、R31同士、R32同士、R33同士、R34同 士、R35同士、R36同士は互いに連結されていてもよ い、nはMの価数を満たす数であり、Xは、水素原子、 ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸 素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、

リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

[0025]

【化22】

【0026】(式中、Mは、周期表第3~9族、好まし くは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好まし くはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、m は、1~6の整数、好ましくは2を示し、A⁴ は、酸素 原子もしくはイオウ原子であるか、またはR45を置換基 に有する窒素原子を示し、T4 は、R46およびR47を置 換基に有するケイ素原子、酸素基を有する炭素原子、イ オウ基を有する炭素原子または酸素基を有するイオウ原 子を示し、R41~R47は、互いに同一でも異なっていて もよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ 環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含 有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基 またはスズ含有基を示し、R41~R47で示される基のう ちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよ く、mが2以上である場合、A⁴ 、Q⁴ 、R⁴¹~R 47は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、ま たA4 同士、Q4 同士、R41同士、R42同士、R43同 士、R44同士、R45同士、R46同士、R47同士は互いに 連結されていてもよい、nは、Mの価数を満たす数であ り、Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテ ロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含 有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、ア ルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基 またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示 される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、 またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成し てもよい。)

【0027】 【化23】

【0028】(式中、Mは、周期表第3~9族、好ましくは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好ましくはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、m

は、 $1\sim6$ の整数、好ましくは2を示し、 A^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子を示し、 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子を示し、 $R^{51}\sim R^{55}$ は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、 $R^{51}\sim R^{55}$ で示される基のうちの 2個以上が互いに連結して環を形成していてもよく、mが2以上である場合、

A⁵、Q⁵、R⁵¹~R⁵⁶は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、またA⁵ 同士、Q⁵ 同士、R⁵¹同士、R⁵²同士、R⁵³同士、R⁵⁴同士、R⁵⁶同士は互いに連結されていてもよい、nは、Mの価数を満たす数であり、Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)

[0029]

【化24】

【0030】(式中、Mは、周期表第3~9族、好ましくは第3~7族から選ばれる遷移金属原子、特に好ましくはチタン、ジルコニウムまたはハフニウムを示し、mは、 $1\sim6$ の整数、好ましくは2を示し、A6 は、酸素原子、イオウ原子、R62を置換基に有する窒素原子、またはR63を置換基に有するリン原子を示す。

【0031】Q6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR64を置換基に有する窒素原子を示し、T6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、またはR65 およびR66を置換基に有するリン原子を示し、U6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、またはR67 およびR68を置換基に有するリン原子もしくはR69を置換基に有する炭素原子を示し、R61~R69は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、R61~R69で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよく、mが2以上である場合、A6、Q6、R

61~R66は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、またA6 同士、Q6 同士、R61同士、R62同士、R63同士、R67同士、R68同士、R67同士、R68同士、R67同士、R68同士、R67同士、R68同士、R69同士は互いに連結されていてもよい、nは、Mの価数を満たす数であり、Xは、水素原子、ハロは、Mの価数を満たす数であり、Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)本発明に係るオレフィンの重合方法は、前記オレフィン重合用触媒の存在下にオレフィンを重合または共重合することを特徴としている。

[0032]

【発明の具体的説明】以下、本発明に係るオレフィン重合用触媒およびオレフィンの重合方法について具体的に説明する。

【0033】本発明に係るオレフィン重合用触媒は、下記一般式(I)ないし(VI)のいずれかで表される化合物と、周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物とを反応させることにより得られる。

【0034】まず、一般式(I)ないし(VI)で表される化合物について順次説明する。

[0035]

【化25】

【0036】式中、 A^1 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{17} を置換基に有する窒素原子 $[-N(R^{17})-]$ を示す。 Q^1 は、リン原子または窒素原子を示す。

【0037】R¹¹~R¹⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示す。

【0038】ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。炭化水素基として具体的には、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ネオペンチル、n-ヘキシル、オクチル、ノニル、ドデシル、アイコシルなどの炭素原子数が1~30、好ましくは1~20の直鎖状または分岐状のアルキル基;ビニル、アリル、プロペニル、イソプロペニル、シクロヘキセニルな

どの炭素原子数が2~30、好ましくは2~20の直鎖 状または分岐状のアルケニル基; エチニル、プロパルギ ルなど炭素原子数が2~30、好ましくは2~20の直 鎖状または分岐状のアルキニル基;シクロプロピル、シ クロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、ノルボ ルニル、アダマンチルなどの炭素原子数が3~30、好 ましくは3~20のシクロアルキル基;シクロペンタジ エニル、インデニル、フルオレニルなどの炭素数5~3 0のシクロペンタジエニル骨格を有する炭化水素基:フ ェニル、トリル、ジメチルフェニル、トリメチルフェニ ル、エチルフェニル、プロピルフェニル、ピフェニル、 ナフチル、ピフェニル、ターフェニル、フェナントリ ル、アントリルなどの炭素原子数が6~30、好ましく は6~20のアリール基; トリル、iso-プロピルフェニ ル、t-ブチルフェニル、ジメチルフェニル、ジ-t-ブチ ルフェニルなどのアルキルアリール基;ベンジル、フェ ニルエチル、フェニルプロピルなどのアリールアルキル 基;などが挙げられる。

【0039】上記炭化水素基は、水素原子がハロゲンで 置換されていてもよく、このような炭化水素基として は、例えばトリフルオロメチル、ペンタフルオロフェニ ル、クロロフェニルなどの炭素原子数1~30、好まし くは1~20のハロゲン化炭化水素基が挙げられる。

【0040】また、上記炭化水素基は、他の炭化水素基で置換されていてもよく、たとえば、ベンジル、クミルなどのアリール基置換アルキル基などが挙げられる。ヘテロ環式化合物残基としては、ピロール、ピリジン、ピリミジン、キノリン、トリアジンなどの含窒素化合物、フラン、ピランなどの含酸素化合物、チオフェンなどの含イオウ化合物など残基、およびこれらのヘテロ環式化合物残基に炭素原子数が1~20のアルキル基、アルコキシ基などの置換基がさらに置換した基などが挙げられる。

【0041】 窒素含有基としてはアミノ基;メチルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジプロビルアミノ、ジブチルアミノ、ジシクロヘキシルアミノなどのアルキルアミノ基;フェニルアミノ、ジフェニルアミノ、ジトリルアミノ、ジナフチルアミノ、メチルフェニルアミノなどのアリールアミノ基またはアルキルアリールアミノ基;アセトアミド、N-メチルベンズアミドなどのなどアミド基;アセトイミド、ベンズイミドなどが、イミノ基としては、メチルイミノ、エチルイミノ、プロビルイミノ、ブチルイミノ、フェニルイミノなどのイミノ基などが挙げられる。

【0042】ホウ素含有基としては、-BR'R'(ただしR'およびR'は、互いに同一でも異なっていてもよく、上記炭化水素基または酸素含有基を示し、またR'およびR'は互いに連結して環を形成してもよい)が挙げられる。

【0043】イオウ含有基としてはメチルスルフォネー

ト、トリフルオロメタンスルフォネート、フェニルスル フォネート、ベンジルスルフォネート、p-トルエンスル フォネート、トリメチルベンゼンスルフォネート、トリ イソブチルベンゼンスルフォネート、p-クロルベンゼン スルフォネート、ペンタフルオロベンゼンスルフォネー トなどのスルフォネート基:メチルスルフィネート、フ ェニルスルフィネート、ベンゼンスルフィネート、p-ト ルエンスルフィネート、トリメチルベンゼンスルフィネ ート、ペンタフルオロベンゼンスルフィネートなどのス ルフィネート基;メチルチオ、エチルチオなどのアルキ ルチオ基; フェニルチオ、メチルフェニルチオ、ナルチ ルチオなどのアリールチオ基;アセチルチオ、ベンゾイ ルチオ、メチルチオカルボニル、フェニルチオカルボニ ルなどのチオエステル基;スルホン酸メチル、スルホン 酸エチル、スルホン酸フェニルなどのスルホンエステル 基;フェニルスルホンアミド、N-メチルスルホンアミ ド、N-メチル-p-トルエンスルホンアミドなどスルホン アミド基などが挙げられる。

【0044】リン含有基として具体的には、トリメチルホスフィン、トリブチルホスフィン、トリシクロヘキシルホスフィンなどのトリアルキルホスフィン基;トリフェニルホスフィン、トリトリルホスフィンなどのトリアリールホスフィン基;メチルホスファイト、エチルホスファイト、フェニルホスファイトなどのホスファイト基(ホスフィド基);ジメチルフォスフィノ、ジフェニルフォスフィノなどのフォスフィノ基;ホスホン酸基;ホスフィン酸基などが挙げられる。

【0045】ケイ素含有基としては、シリル基;シロキシ基;メチルシリル、ジメチルシリル、トリメチルシリル、トリアロピルシリル、トリシクロヘキシルシリル、シフェニルシリル、フェニルシリル、ジフェニルシリル、ジフェニルシリル、ジメチルフェニルシリル、ジメチルジフェニルシリル、ジメチルーt-ブチルシリル、ジメチル(ペンタフルオロフェニル)シリル、トリトリルシリル、トリナフチルシリルなどの炭化水素置換シリル基;トリメチルシロキシなどの炭化水素置換シロキシ基;トリメチルシリルエーテルなどの炭化水素置換シリルエーテル基;トリメチルシリルメチルなどのケイ素置換アルキル基;トリメチルシリルフェニルなどのケイ素置換アリール基などが挙げられる。

【0046】これらの中では、メチルシリル、ジメチルシリル、トリメチルシリル、エチルシリル、ジエチルシリル、ドリエチルシリル、ドメチルフェニルシリル、トリフェニルシリルなどが好ましく、特にトリメチルシリル、トリエチルシリル、トリフェニルシリル、ジメチルフェニルシリルが好ましい。

【0047】ゲルマニウム含有基およびスズ含有基としては、前記ケイ素含有基のケイ素をゲルマニウムおよびスズに置換したものが挙げられる。R¹¹~R¹⁷として

は、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残 基、酸素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、ケイ素 含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基が好まし い

【0048】上記のようなR¹¹~R¹⁷で示される基は、 これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香 環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形

【0051】 【化27】

【0052】式中、 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{25} を置換基に有する窒素原子〔 $-N(R^{25})$ -〕を示す。 Q^2 は、リン原子または窒素原子を示す。

【0053】R²¹~R²⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記R¹¹~R

【0058】 【化29】、

【0059】式中、A3は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR34を置換基に有する窒素原子〔一

成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有していてもよい。

【0049】以下に、上記一般式(I)で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0050】 【化26】

17と同様の基が挙げられる。

【0054】R²¹~R²⁵としては、ハロゲン原子、炭化 水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、ホウ素含 有基、イオウ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有 基またはスズ含有基が好ましい。

【0055】上記のようなR²¹~R²⁵で示される基は、 これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香 環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形 成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有して いてもよい。

【0056】以下に、上記一般式(II)で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0057】 【化28】

 $N(R^{34})$ -〕を示す。 Q^3 は、酸素原子またはイオウ原子を示す。

【0060】 T^3 は、 R^{35} および R^{36} を置換基に有する 炭素原子〔 $-C(R^{35})(R^{36})$ -〕、 R^{35} および R^{36} を置 換基に有するケイ素原子〔-S i $(R^{35})(R^{36})$ -〕、酸 素基を有する炭素原子〔-C(O)-〕、イオウ基を有す る炭素原子〔-C(S)-〕、酸素基を有するイオウ原子 〔 $-S(O_2)$ -、-S(O)-〕またはイオウ原子を示 す。

【0061】R35およびR36を置換基に有する炭素原子

としては、メチレン、ジメチルメチレン、ジフェニルメ チレンなどが挙げられる。R35およびR36を置換基に有 するケイ素原子としては、メチルシリレン、ジメチルシ リレン、ジエチルシリレン、ジ (n-プロピル) シリレ ン、ジ (i-プロピル) シリレン、ジ (シクロヘキシル) シリレン、メチルフェニルシリレン、ジフェニルシリレ ン、ジ (p-トリル) シリレン、ジ (p-クロロフェニル) シリレンなどが挙げられる。

【0062】R³¹~R³⁶は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記R¹¹~R¹⁷と同様の基が挙げられる。

【0067】 【化31】

【0068】式中、 A^4 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{45} を置換基に有する窒素原子 $[-N(R^{45})-]$ を示す。 T^4 は、 R^{46} および R^{47} を置換基に有するケイ素原子 $[-S i (R^{46})(R^{47})-]$ 、酸素基を有する炭素原子 [-C(O)-]、イオウ基を有する炭素原子 [-C(S)-] または酸素基を有するイオウ原子 $[-S(O_2)-]$ 、-S(O)-] を示す。

【0069】R⁴⁶およびR⁴⁷を置換基に有するケイ素原子としては、前記T³と同様の基が挙げられる。R⁴¹~R⁴⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残

【0063】R³¹~R³⁶としては、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基が好ましい。

【0064】上記のようなR³¹~R³⁶で示される基は、これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有していてもよい。

【0065】以下に、上記一般式(III)で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0066】 【化30】

基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記R¹¹~R¹⁷と同様の基が挙げられる。

【0070】R41~R47としては、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基が好ましい。

【0071】上記のようなR⁴¹~R⁴⁷で示される基は、これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有していてもよい。

【0072】以下に、上記一般式(IV)で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0073】 【化32】

【0074】 【化33】

【0075】式中、 A^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子 [$-N(R^{54})$ -]もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子 [$-P(R^{55})$ -]を示す。

(V)

【0076】 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子〔 $=N(R^{54})$ 〕もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子〔 $=P(R^{55})$ 〕を示す。

【0077】R⁵¹~R⁵⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ

【0082】 【化35】

(VI)

【0083】式中、 A^6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{62} を置換基に有する窒素原子〔 $-N(R^{62})-$ 〕もしくは R^{63} を置換基に有するリン原子〔 $-P(R^{63})-$ 〕を示す。

【0084】Q6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、またはR64を置換基に有する窒素原子[=N(R

含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記 $R^{11}\sim R^{17}$ と同様の基が挙げられる。

【0078】R⁵¹~R⁵⁵としては、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基が好ましい。

【0079】上記のようなR⁵¹~R⁵⁵で示される基は、これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有していてもよい。

【0080】以下に、上記一般式 (V) で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0081】 【化34】

 64)〕を示す。 T^6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、または R^{65} および R^{66} を置換基に有するリン原子 $\left(=P\left(R^{65}\right)\left(R^{66}\right)-\right)$ を示す。

【0085】 U^6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、または R^{67} および R^{68} を置換基に有するリン原子 $(-P(R^{65})(R^{66})=)$ もしくは R^{69} を置換基に有する炭素原子 $(-C(R^{69})=)$ を示す。

【0086】R⁶¹~R⁶⁹は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記R¹¹~R

17と同様の基が挙げられる。

【0087】R⁶¹~R⁶⁹としては、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基が好ましい。

【0088】上記のようなR⁶¹~R⁶⁹で示される基は、 これらのうちの2個以上が互いに連結して脂肪環、芳香 環または、窒素原子などの異原子を含む炭化水素環を形 成していてもよく、これらの環はさらに置換基を有していてもよい。

【0089】以下に、上記一般式 (VI) で表される化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0090】 【化36】

【0091】上記一般式(I)ないし(VI)のいずれかで表される化合物と反応させる周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物は、下記一般式(VII)で表される。

 $[0092]MX_k \cdots (VII)$

式中、Mは、周期表第3~9族(第3族にはランタノイドも含まれる)から選ばれる遷移金属原子を示し、具体的には、スカンジウム、イットリウム、ランタノイド、チタン、ジルコニウム、ハフニウム、バナジウム、ニオブ、タンタル、クロム、モリブデン、タングステン、マンガン、レニウム、鉄、ルテニウム、コバルト、ロジウムなどである。これらのなかでは第3~7族の遷移金属が好ましく、特に好ましくはチタン、ジルコニウム、ハフニウムである。

【0093】kは、遷移金属原子Mの価数を満たす数であり、具体的には $1\sim6$ の整数である。すなわち2価金属ではk=2、3価金属ではk=3、4価金属ではk=4、5価金属ではk=5、6価金属ではk=6である。例えばTi (IV) の場合k=4、Ti (III) の場合k=3などとなる。

【0094】Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示す。

【0095】ここで、ハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。炭化水素基としては、前記一般式(I)のR¹¹~R¹⁷で例示したものと同様のものが挙げられる。これらのうち、炭素原子数が1~20のものが好ましい。

【0096】また、ヘテロ環式化合物残基としては、前記一般式(I)のR¹¹~R¹⁷で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。酸素含有基としてはヒドロキシ基;カルボニル基;メトキシ、エトキシ、n-プロボキシ、イソプロボキシ、イソプロボキシ、・カントキシ、tert-ブトキシなどのアルコキシ基;フェノキシ、メチルフェノキシ、2,4,6-トリメチルフェノキシ、ナフトキシなどのアリーロキシ基;フェニルメトキシ、フェニルエトキシなどのアリールアルコキシ基;ホルミル、アセチル、ベンゾイル、p-クロロベンゾイル、p-メトキシベンソイルなどのアシル基;アセチルオキシ、ベンゾイルオキシ、メトキシカルボニル、フェノキシカッルボニル、p-クロロフェノキシカルボニルなどエステル基などが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0097】窒素含有基として具体的には、前記一般式 (I) $oR^{11} \sim R^{17}$ で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。ホウ素含有基として具体的には、前記一般式 (I) $oR^{11} \sim R^{17}$ で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0098】イオウ含有基としては、前記一般式(I)のR¹¹~R¹⁷で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。リン含有基として具体的には、トリメチルホスフィン、トリブチルホスフィン、トリシクロヘキシルホスフィンなどのトリアルキルホスフィン基;トリフェニルホスフィン基;メチルホスフィンなどのトリアリールホスフィン基;メチルホスファイト、エチルホスファイト、フェニルホスファイトなどのホスファイト基(ホスフィド基);ホスホン

BNSDOCID: <JP2000239313A__J_>

中華学者 の理解等で

酸基;ホスフィン酸基などが挙げられるが、これらに限 定されるものではない。

【0099】ハロゲン含有基として具体的には、P F₆、BF₄などのフッ素含有基、C1O₄、SbC1 6などの塩素含有基、IO₄などのヨウ素含有基が挙げ られるが、これらに限定されるものではない。

【0100】アルミニウム含有基として具体的には、A1R4(Rは水素、アルキル基、置換基を有してもよいアリール基、ハロゲン原子等を示す)が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0101】ケイ素含有基として具体的には、前記一般式 (I)の R^{11} ~ R^{17} で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。ゲルマニウム含有基として具体的には、前記一般式 (I)の R^{11} ~ R^{17} で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0102】スズ含有基としては、前記一般式(I)のR¹¹~R¹⁷で例示したものと同様のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。これらの中では、ハロゲン原子、アルキル基が好ましく、さらには塩素、臭素、メチル基が好ましい。

【0103】なお、kが2以上の場合は、Xで示される 複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またX で示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよ い。前記一般式(VII)で表される金属化合物の具体例 としては、TiCl₃、TiCl₄、TiBr₃、Ti Br_4 , Ti (CH_2 C_6H_5)₄ , Ti (N (i-P $r)_3$)₄ $ZrCl_4$ $ZrBr_4$ Zr (CH_2 C_6 H_5)₄, $Zr(N(i-Pr)_3)_4$, $HfBr_4$, H $fCl_4 \setminus VCl_4 \setminus VCl_5 \setminus VBr_4 \setminus VBr_5$ $NbCl_5$, $NbBr_5$, $TaCl_5$, $TaBr_4$, Ti (acac)₄ 、Ti (acac)₃ 、FeCl₂ 、FeCl 3 、FeBr₂、FeBr₃、CoCl₂、CoC 13 CoBr₂ CoBr₃ RhCl₂ RhCl 3、RhBr2、RhBr3 および、これらとTHF (テトラヒドロフラン)、アセトニトリル、ジエチルエ ーテルなどとの錯体などが挙げられる。

【0104】上記一般式(I)ないし(VI)のいずれかで表される化合物(以下「配位子化合物」ということがある。)と、上記周期表第3~9族から選ばれる遷移金属原子を含む金属化合物(以下「金属化合物」ということがある。)とを反応させる方法として具体的には、例えば溶媒に溶解した配位子化合物と、金属化合物とを直接反応させる方法、配位子化合物に必要に応じて塩基を接触させてた後、金属ハロゲン化物、金属アルキル化物等の金属化合物と低温下混合し、-78℃から室温、もしくは還流条件下で、1時間から24時間程度攪拌する方法などがある。

【0105】上記方法で用いられる溶媒としては、エーテル、テトラヒドロフランなどの極性溶媒; トルエンな

どの炭化水素溶媒が好ましいが、この限りではない。塩 基としては、n-ブチルリチウムなどのリチウム塩;水素 化ナトリウムなどのナトリウム塩;ピリジン、トリエチ ルアミンなどの含窒素化合物などが好ましいが、この限 りではない。

【0106】また、本発明の他の態様に係るオレフィン 重合用触媒は、(A)下記一般式(I-a)ないし(VIa)のいずれかで表される遷移金属化合物と、必要に応 じて(B)(B-1)有機金属化合物、(B-2)有機アルミニウ ムオキシ化合物、および(B-3)遷移金属化合物(A)と 反応してイオン対を形成する化合物から選ばれる少なく とも1種の化合物とからなる。

【0107】まず、一般式 (I-a) ないし (VI-a) で表される遷移金属化合物について説明する。

【0108】 【化37】

【0109】式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式 (VII) 中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0110】mは、 $1\sim6$ の整数であり、好ましくは2 ~4 であり、特に好ましくは2である。 A^1 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{17} を置換基に有する窒素原子 $\left(-N\left(R^{17}\right)-\right)$ を示す。

【0111】 Q^1 は、リン原子または窒素原子を示す。 $R^{11}\sim R^{17}$ は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式(I)中の $R^{11}\sim R^{17}$ と同様の基を示し、 $R^{11}\sim R^{17}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよ

【0112】なお、mが2以上である場合、 A^1 、 Q^1 、 $R^{11}\sim R^{17}$ は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^1 同士、 Q^1 同士、 R^{11} 同士、 R^{12} 同士、 R^{13} 同士、 R^{14} 同士、 R^{15} 同士、 R^{16} 同士、 R^{17} 同士は互いに連結されていてもよい。

【0113】nは、Mの価数を満たす数である。Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式(VII)中のXと

同様である。なお、nが2以上の場合には、Xで示される複数の基は互いに同一であっても異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。

【0114】以下に、上記一般式 (I-a) で表される遷移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。なお、下記具体例においてMは遷移金属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(III)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(II)、Co(III)、Rh(II)、Rh(III)、Rh(III)、Rh(IV)などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0118】次に、上記一般式 (I-a) で表される遷移 金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定さ れるものではない。 数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が 金属に結合している場合、2価金属ではn=0、3価金属ではn=1、4価金属ではn=2、5価金属ではn=3になる。たとえば金属がTi(IV)の場合はn=2であり、Ti(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の

【0115】mは1~6の整数である。nは金属Mの価

【0116】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

【0117】 【化38】

【0119】 【化39】

【0120】なお、上記例示中、Phはフェニル基を示す。

(0121) (化40)

$$R^{21}$$
 R^{22}
 R^{23}
 R^{24}
 R^{24}
 R^{23}
 R^{24}
 R^{24}
 R^{25}
 R^{24}
 R^{25}
 R^{25}

【0122】式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式 (VII) 中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0123】mは、 $1\sim6$ の整数であり、好ましくは2~4であり、特に好ましくは2である。 A^2 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{25} を置換基に有する窒素原子 $\left(-N\left(R^{25}\right)-\right)$ を示す。

【0124】Q² は、リン原子または窒素原子を示す。 R²¹~R²⁵は、互いに同一でも異なっていてもよく、水 素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物 残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン 含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式 (II) 中の R^{21} $\sim R^{25}$ と同様の基を示し、 R^{21} $\sim R^{25}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい

【0125】なお、mが2以上である場合、 A^2 、 Q^2 、 $R^{21}\sim R^{25}$ は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^2 同士、 Q^2 同士、 R^{21} 同士、 R^{22} 同士、 R^{23} 同士、 R^{24} 同士、 R^{25} 同士は互いに連結されていてもよい、nは、Mの価数を満たす数である。

【0126】Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式 (VII) 中のXと同様である。なお、nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。

【0127】以下に、上記一般式(II-a)で表される遷 移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定され るものではない。なお、下記具体例においてMは遷移金 属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(III)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(III)、Co(III)、Rh(II)、Rh(III)、Rh(IV)などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0128】 $mは1\sim6$ の整数である。nは金属Mの価数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が金属に結合している場合、2 価金属ではn=0、3 価金属ではn=1、4 価金属ではn=2、5 価金属ではn=2

3になる。たとえば金属がTi(IV)の場合はn=2であり、Zr(IV)の場合はn=2であり、Hf(IV)の場合はn=2である。

【0129】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

[0130]

(化41)

【0131】次に、上記一般式(II-a)で表される遷移 金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定さ れるものではない。

【0132】 【化42】

挙げられる。

【0133】なお、上記例示中、Phはフェニル基を示す。

【0134】 【化43】

【0135】式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式 (VII) 中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0136】mは、 $1\sim6$ の整数であり、好ましくは2~4であり、特に好ましくは2である。 A^3 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{34} を置換基に有する窒素原子 $\left(-N(R^{34})-\right)$ を示す。

【0137】 Q^3 は、酸素原子またはイオウ原子を示す。 T^3 は、 R^{36} および R^{36} を置換基に有する炭素原子

 $[-C(R^{35})(R^{36})-]$ 、 R^{35} および R^{36} を置換基に有するケイ素原子 $[-Si(R^{35})(R^{36})-]$ 、酸素基を有する炭素原子[-C(O)-]、イオウ基を有する炭素原子[-C(S)-]、酸素基を有するイオウ原子 $[-S(O_2)-,-S(O)-]$ またはイオウ原子を示す。 【0138】 R^{35} および R^{36} を置換基に有する炭素原子、 R^{35} および R^{36} を置換基に有するケイ素原子として具体的には、前記一般式[III]中の T^3 と同様の基が

【0139】 $R^{31}\sim R^{36}$ は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式(III)中の $R^{31}\sim R^{36}$ と同様の基を示し、 $R^{31}\sim R^{36}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい、なお、mが2以上である場合、 A^3 、 Q^3 、 $R^{31}\sim R^{36}$ は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^3 同士、 Q^3 同士、 R^{31} 同士、 R^{35} 同士、 R^{36} 日本は互いに連結されていてもよい、 R^{36} 日本は互いに連結されていてもよい、 R^{36}

す数である。

【0140】Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式 (VII) 中のXと同様である。nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。

【O141】以下に、上記一般式 (III-a) で表される 遷移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。なお、下記具体例においてMは遷移金属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(III)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(III)、Co(III)、Rh(II)、R

h(III)、Rh(IV)などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0142】mは $1\sim6$ の整数である。nは金属Mの価数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が金属に結合している場合、2価金属ではn=0、3価金属ではn=1、4価金属ではn=2、5価金属ではn=3になる。たとえば金属がTi(IV)の場合はn=2であり、Ti(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の

【0143】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

【0144】 【化44】

【0145】次に、上記一般式 (III-a) で表される遷 移金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定 されるものではない。 【0146】 【化45】

Si-N Si-N TiCl₂
Si-N TiCl₂

tBu

Si-N

TiCl₂

tBu

【0147】なお、上記例示中、Phはフェニル基、t Buはtert-ブチル基を示す。

【0148】 【化46】 R⁴¹ MXn R⁴² R⁴⁴

(IV-a)

【0149】(式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式(VII)中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0150】mは、 $1\sim6$ の整数であり、好ましくは2 ~4 であり、特に好ましくは2である。 A^4 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{45} を置換基に有する窒素原子 $\left(-N\left(R^{45}\right)-\right)$ を示す。

【0151】 T^4 は、 R^{46} および R^{47} を置換基に有するケイ素原子[$-Si(R^{46})(R^{47})-$]、酸素基を有する炭素原子[-C(O)-]、イオウ基を有する炭素原子[-C(S)-]または酸素基を有するイオウ原子[$-S(O_2)-$ 、-S(O)-]を示す。

【0152】R⁴⁶およびR⁴⁷を置換基に有するケイ素原子として具体的には、前記一般式(IV)中のT⁴と同様の基が挙げられる。R⁴¹~R⁴⁷は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式(IV)中のR⁴¹~R⁴⁷と同様の基を示し、R⁴¹~R⁴¹で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。

【0153】なお、mが2以上である場合、 A^4 、 Q^4 、 $R^{41} \sim R^{47}$ は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^4 同士、 Q^4 同士、 R^{41} 同士、 R^{42} 同士、 R^{43} 同士、 R^{45} 同士、 R^{46} 同士、 R^{47} 同士は互いに連結されていてもよい。

【0154】nは、Mの価数を満たす数である。Xは、 水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合 物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式(VII)中のXと同様である。nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。)以下に、上記一般式(IV-a)で表される遷移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【O155】なお、下記具体例においてMは遷移金属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(III)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(II)、Co(III)、Rh(II)、Rh(IV)などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0156】mは $1\sim6$ の整数である。nは金属Mの価数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が金属に結合している場合、2価金属ではn=0、3価金属ではn=1、4価金属ではn=2、5価金属ではn=3になる。たとえば金属がTi (IV) の場合はn=2であり、Ti (Ti) の場合はTi (Ti) の

【0157】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

【0158】 【化47】

【0159】次に、上記一般式 (IV-a) で表される遷移 金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0160】 【化48】

【0161】なお、上記例示中、Phはフェニル基、t Buはtert-ブチル基を示す。

【0162】 【化49】

【0163】(式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式(VII)中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0164】mは、 $1\sim$ 6の整数であり、好ましくは2~4であり、特に好ましくは2である。 A^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子 $\left[-N\left(R^{54}\right)-\right]$ もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子 $\left[-P\left(R^{55}\right)-\right]$ を示す。

【0165】 Q^5 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{54} を置換基に有する窒素原子 [$=N(R^{54})$] もしくは R^{55} を置換基に有するリン原子 [$=P(R^{55})$] を示す。

【0166】 $R^{51}\sim R^{55}$ は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ、含有基、リン含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式(V)中の $R^{51}\sim R^{56}$ と同様の基を示し、 $R^{51}\sim R^{56}$ で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよく、なお、mが2以上である場合、 A^{5} 、 Q^{5} 、 $R^{51}\sim R^{56}$ は、それぞれ互いに同一でも異なっていてもよく、また A^{5} 同士、 Q^{5} 同士、 R^{51} 同士、 R^{52}

同士、 R^{53} 同士、 R^{54} 同士、 R^{55} 同士は互いに連結されていてもよい。

【0167】nは、Mの価数を満たす数であり、Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式(VII)中のXと同様である。nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。

【0168】以下に、上記一般式(V-a)で表される遷移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。なお、下記具体例においてMは遷移金属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(II)、Co(III)、Rh(II)、Rh(IV) などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0169】mは $1\sim6$ の整数である。nは金属Mの価数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が金属に結合している場合、2価金属ではn=0、3価金属ではn=1、4価金属ではn=2、5価金属ではn=3になる。たとえば金属がTi (IV) の場合はn=2であり、Ti (IV) の場合はTi (IV) の

【0170】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

【0171】 【化50】

【0172】次に、上記一般式 (V-a) で表される遷移 金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0173】 【化51】

【0174】なお、上記例示中、Phはフェニル基、i Prはイソプロピル基を示す。

【0175】 【化52】

$$R^{6}$$
 U^{6}
 Q^{6}
 MXn
(VI-a)

【0176】(式中、Mは、周期表第3~9族の遷移金属原子を示し、具体的には前記一般式(VII)中のMと同様である。これらのなかでは第3~7族の遷移金属原子が好ましく、特にチタン、ジルコニウム、ハフニウムが好ましい。

【0177】mは、 $1\sim6$ の整数であり、好ましくは2~4であり、特に好ましくは2である。 A^6 は、酸素原子、イオウ原子、 R^{62} を置換基に有する窒素原子 $\left(-N(R^{62})-\right)$ 、または R^{63} を置換基に有するリン原子 $\left[-P(R^{63})-\right]$ を示す。

【0178】 Q^6 は、酸素原子もしくはイオウ原子であるか、または R^{64} を置換基に有する窒素原子〔 $=N(R^{64})$ 〕を示す。 T^6 は、リン原子もしくは窒素原子であるか、または R^{65} および R^{66} を置換基に有するリン原子〔 $=P(R^{65})(R^{66})$ 一〕を示す。

【0179】U⁶ は、リン原子もしくは窒素原子であるか、または R^{67} および R^{68} を置換基に有するリン原子 $(-P(R^{65})(R^{66})=)$ もしくは R^{69} を置換基に有する炭素原子 $[-C(R^{69})=]$ を示す。

【0180】R⁶¹~R⁶⁹は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には、前記一般式

(V) 中の R^{61} ~ R^{69} と同様の基を示し、 R^{61} ~ R^{69} で示される基のうちの2個以上が互いに連結して環を形成していてもよい。

【0181】なお、mが2以上である場合、A⁶、

【0182】Xは、水素原子、ハロゲン原子、炭化水素基、ヘテロ環式化合物残基、酸素含有基、窒素含有基、ホウ素含有基、イオウ含有基、リン含有基、ハロゲン含有基、アルミニウム含有基、ケイ素含有基、ゲルマニウム含有基またはスズ含有基を示し、具体的には前記一般式(VII)中のXと同様である。nが2以上の場合は、Xで示される複数の基は互いに同一でも異なっていてもよく、またXで示される複数の基は互いに結合して環を形成してもよい。

【0183】以下に、上記一般式 (VI-a) で表される遷移金属化合物の具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。なお、下記具体例において Mは遷移金属元素であり、個々には、Sc(III)、Ti(III)、Ti(IV)、Zr(III)、Zr(IV)、Hf(IV)、V(IV)、Nb(V)、Ta(V)、Co(II)、Co(III)、Rh(II)、Rh(III)、Rh(IV) などを示すが、これらに限定されるものではない。これらのなかでは特に、Ti(IV)、Zr(IV)、Hf(IV)が好ましい。

【0184】mは $1\sim6$ の整数である。nは金属Mの価数により決定される。例えば、2種のモノアニオン種が金属に結合している場合、2価金属ではn=0、3価金属ではn=1、4価金属ではn=2、5価金属ではn=3になる。たとえば金属がTi(IV)の場合はn=2であり、Ti(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の場合はTi(IV)の

【0185】Xは、C1、Brなどのハロゲン、メチルなどのアルキル基などを示すが、これらに限定されるものではない。また、nが2以上である場合は、これらは同じであっても異なっていてもよい。

【0186】 【化53】

【化54】

【0187】次に、上記一般式 (VI-a) で表される遷移 金属化合物のより具体的な例を示すが、これらに限定されるものではない。

【0189】なお、上記例示中、Phはフェニル基、iPrはイソプロピル基を示す。上述したような一般式(I-a)ないし(VI-a)のいずれかで表される遷移金属化合物の合成方法は、特に限定されないが、例えば、上記一般式(I)ないし(VI)のいずれかで表される化合物(配位子化合物)と、上記一般式(VII)で表される金属化合物とを反応させることにより対応する遷移金属化合物を合成することができる。

【0190】一般式 (I-a) ないし (VI-a) のいずれかで表される遷移金属化合物の合成方法として具体的には、例えば、溶媒に溶解した配位子化合物と、金属化合物とを直接反応させる方法、配位子化合物に必要に応じて塩基を接触させてた後、金属ハロゲン化物、金属アルキル化物等の金属化合物と低温下混合し、-78℃から室温、もしくは還流条件下で、1時間から24時間程度 攪拌する方法などがある。

【0191】上記方法で用いられる溶媒としては、エーテル、テトラヒドロフランなどの極性溶媒;トルエンなどの炭化水素溶媒が好ましいが、この限りではない。塩基としては、n-ブチルリチウムなどのリチウム塩;水素化ナトリウムなどのナトリウム塩;ピリジン、トリエチルアミンなどの含窒素化合物などが好ましいが、この限りではない。

【0192】次に、本発明で必要に応じて用いられる (B-1)有機金属化合物、(B-2)有機アルミニウムオキシ化 合物および(B-3)遷移金属化合物(A)と反応してイオン対を形成する化合物について説明する。

【0193】本発明で必要に応じて用いられる(B-1)有機金属化合物として、具体的には下記のような周期表第1、2族および第12、13族の有機金属化合物が用いられる。

[0194]

(B-1a) 一般式 $R^{o}_{a}A1$ (ORb)_n H_{p} X_{q} (式中、 R^{o} および R^{b} は、互いに同一でも異なっていてもよく、炭素原子数が $1\sim15$ 、好ましくは $1\sim4$ の炭化水素基を示し、Xはハロゲン原子を示し、mは $0\leq m\leq3$ 、nは $0\leq n<3$ 、pは $0\leq p<3$ 、qは $0\leq q<3$ の数であり、かつm+n+p+q=3である。)で表される有機アルミニウム化合物。

【0195】(B-1b) 一般式 M² A1R^a, (式中、M² はLi、NaまたはKを示し、R^a は炭素 原子数が1~15、好ましくは1~4の炭化水素基を示 す。)で表される周期表第1族金属とアルミニウムとの 錯アルキル化物。

【0196】(B-1c) 一般式 R^a R^b M^3 (式中、 R^a および R^b は、互いに同一でも異なっていてもよく、炭素原子数が $1\sim15$ 、好ましくは $1\sim4$ の炭化水素基を示し、 M^3 はMg、ZnまたはCdである。)で表される周期表第2族または第12族金属のジアルキル化合物。

【0197】前記(B-1a)に属する有機アルミニウム化合物としては、次のような化合物などを例示できる。 一般式 R^a_m A1(OR^b)_{3-m}

(式中、 R^0 および R^0 は、互いに同一でも異なっていてもよく、炭素原子数が $1\sim15$ 、好ましくは $1\sim4$ の炭化水素基を示し、mは好ましくは $1.5\leq m\leq3$ の数である。)で表される有機アルミニウム化合物、

一般式 R^{a} $A1X_{3-m}$ (式中、 R^{a} は炭素原子数が1~15、好ましくは1~4の炭化水素基を示し、Xはハロゲシ原子を示し、mは好ましくは0<m<3である。)で表される有機アルミニウム化合物、

一般式 R^a_m $A1H_{3-m}$ (式中、 R^a は炭素原子数が $1\sim15$ 、好ましくは $1\sim4$ の炭化水素基を示し、mは好ましくは $2\leq m\leq3$ である。)で表される有機アルミニウム化合物、

一般式 Rom Al (ORb) Xq

(式中、 R^o および R^b は、 Σ 1いに同一でも異なっていてもよく、炭素原子数が $1\sim15$ 、好ましくは $1\sim4$ の炭化水素基を示し、 Σ 2はハロゲン原子を示し、 Σ 3、 Σ 4の Σ 5、 Σ 7の数であり、かつ Σ 7のかり、かつ Σ 7のかった。)で表される有機アルミニウム化合物。

【0.198】(B-1a)に属する有機アルミニウム化合物と してより具体的にはトリメチルアルミニウム、トリエチ ルアルミニウム、トリn-ブチルアルミニウム、トリプロ ピルアルミニウム、トリペンチルアルミニウム、トリヘ キシルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリ デシルアルミニウムなどのトリn-アルキルアルミニウ ム;トリイソプロピルアルミニウム、トリイソブチルア ルミニウム、トリsec-ブチルアルミニウム、トリ tert-ブチルアルミニウム、トリ2-メチルブチルアルミニウ ム、トリ3-メチルブチルアルミニウム、トリ2-メチルペ ンチルアルミニウム、トリ3-メチルペンチルアルミニウ ム、トリ4-メチルペンチルアルミニウム、トリ2-メチル ヘキシルアルミニウム、トリ3-メチルヘキシルアルミニ ウム、トリ2-エチルヘキシルアルミニウムなどのトリ分 岐鎖アルキルアルミニウム; トリシクロヘキシルアルミ ニウム、トリシクロオクチルアルミニウムなどのトリジ クロアルキルアルミニウム; トリフェニルアルミニウ ム、トリトリルアルミニウムなどのトリアリールアルミ ニウム; $(i-C_4H_9)$, $Al_{v'}(C_5H_{10})$, (式中、x、 y、zは正の数であり、z≧2xである。)などで表さ れるトリイソプレニルアルミニウムなどのトリアルケニ ルアルミニウム:イソブチルアルミニウムメトキシド、 イソブチルアルミニウムエトキシド、イソブチルアルミ ニウムイソプロポキシドなどのアルキルアルミニウムア ルコキシド;ジメチルアルミニウムメトキシド、ジエチ ルアルミニウムエトキシド、ジブチルアルミニウムブト キシドなどのジアルキルアルミニウムアルコキシド;エ チルアルミニウムセスキエトキシド、ブチルアルミニウ

ムセスキブトキシドなどのアルキルアルミニウムセスキ アルコキシド; Ra_{2.5} A 1 (ORb)_{0.5}などで表される 平均組成を有する部分的にアルコキシ化されたアルキル アルミニウム:ジエチルアルミニウムフェノキシド、ジ エチルアルミニウム(2,6-ジ-t-ブチル-4-メチルフェノ キシド)、エチルアルミニウムビス(2,6-ジ-t-ブチル-4-メチルフェノキシド)、ジイソブチルアルミニウム (2.6-ジ-t-ブチル-4-メチルフェノキシド)、イソブチ ルアルミニウムビス(2,6-ジ-t-ブチル-4-メチルフェノ キシド) などのジアルキルアルミニウムアリーロキシ ド:ジメチルアルミニウムクロリド、ジエチルアルミニ ウムクロリド、ジブチルアルミニウムクロリド、ジエチ ルアルミニウムブロミド、ジイソブチルアルミニウムク ロリドなどのジアルキルアルミニウムハライド;エチル アルミニウムセスキクロリド、ブチルアルミニウムセス キクロリド、エチルアルミニウムセスキブロミドなどの アルキルアルミニウムセスキハライド; エチルアルミニ ウムジクロリド、プロピルアルミニウムジクロリド、ブ チルアルミニウムジブロミドなどのアルキルアルミニウ ムジハライドなどの部分的にハロゲン化されたアルキル アルミニウム; ジエチルアルミニウムヒドリド、ジブチ ルアルミニウムヒドリド、ジイソブチルアルミニウムヒ ドリドなどのジアルキルアルミニウムヒドリド;エチル アルミニウムジヒドリド、プロピルアルミニウムジヒド リドなどのアルキルアルミニウムジヒドリドなどその他 の部分的に水素化されたアルキルアルミニウム; エチル アルミニウムエトキシクロリド、ブチルアルミニウムブ トキシクロリド、エチルアルミニウムエトキシブロミド などの部分的にアルコキシ化およびハロゲン化されたア ルキルアルミニウムなどを挙げることができる。

【0199】また(B-1a)に類似する化合物も使用することができ、たとえば窒素原子を介して2以上のアルミニウム化合物が結合した有機アルミニウム化合物を挙げることができる。このような化合物として具体的には、(C_2H_5) $_2$ A1N(C_2H_5)A1(C_2H_5) $_2$ などを挙げることができる。

【0200】前記(B-1b)に属する化合物としては、Li A1 (C_2H_5) $_4$ 、Li A1 (C_7H_{16}) $_4$ などを挙げることができる。またその他にも、(B-1)有機金属化合物としては、メチルリチウム、エチルリチウム、プロピルリチウム、ブチルリチウム、メチルマグネシウムブロミド、メチルマグネシウムクロリド、エチルマグネシウムブロミド、エチルマグネシウムクロリド、プロピルマグネシウムブロミド、プロピルマグネシウムクロリド、ブチルマグネシウムブロミド、ブチルマグネシウム、ジエチルマグネシウム、ジブチルマグネシウム、ブチルエチルマグネシウムなどを使用することもできる。

【0201】また重合系内で上記有機アルミニウム化合物が形成されるような化合物、たとえばハロゲン化アル

ミニウムとアルキルリチウムとの組合せ、またはハロゲン化アルミニウムとアルキルマグネシウムとの組合せなどを使用することもできる。

【0202】(B-1)有機金属化合物のなかでは、有機アルミニウム化合物が好ましい。上記のような(B-1)有機金属化合物は、1種単独でまたは2種以上組み合わせて用いられる。

【0203】(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物 本発明で必要に応じて用いられる(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物は、従来公知のアルミノキサンであってもよく、また特開平2-78687号公報に例示されているようなベンゼン不溶性の有機アルミニウムオキシ化合物であってもよい。

【0204】従来公知のアルミノキサンは、例えば下記のような方法によって製造することができ、通常、炭化水素溶媒の溶液として得られる。

- (1)吸着水を含有する化合物または結晶水を含有する 塩類、たとえば塩化マグネシウム水和物、硫酸銅水和 物、硫酸アルミニウム水和物、硫酸ニッケル水和物、塩 化第1セリウム水和物などの炭化水素媒体懸濁液に、ト リアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物 を添加して、吸着水または結晶水と有機アルミニウム化 合物とを反応させる方法。
- (2) ベンゼン、トルエン、エチルエーテル、テトラヒ ドロフランなどの媒体中で、トリアルキルアルミニウム などの有機アルミニウム化合物に直接水、氷または水蒸 気を作用させる方法。
- (3) デカン、ベンゼン、トルエンなどの媒体中でトリアルキルアルミニウムなどの有機アルミニウム化合物に、ジメチルスズオキシド、ジブチルスズオキシドなどの有機スズ酸化物を反応させる方法。

【0205】なお該アルミノキサンは、少量の有機金属成分を含有してもよい。また回収された上記のアルミノキサンの溶液から溶媒または未反応有機アルミニウム化合物を蒸留して除去した後、溶媒に再溶解またはアルミノキサンの貧溶媒に懸濁させてもよい。

【0206】アルミノキサンを調製する際に用いられる有機アルミニウム化合物として具体的には、前記(B-1a)に属する有機アルミニウム化合物として例示したものと同様の有機アルミニウム化合物を挙げることができる。【0207】これらのうち、トリアルキルアルミニウム、トリシクロアルキルアルミニウムが好ましく、トリメチルアルミニウムが特に好ましい。上記のような有機アルミニウム化合物は、1種単独でまたは2種以上組み合せて用いられる。

【0208】アルミノキサンの調製に用いられる溶媒としては、ベンゼン、トルエン、キシレン、クメン、シメンなどの芳香族炭化水素、ペンタン、ヘキサン、ヘアタン、オクタン、デカン、ドデカン、ヘキサデカン、オクタデカンなどの脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シク

ロヘキサン、シクロオクタン、メチルシクロペンタンなどの脂環族炭化水素、ガソリン、灯油、軽油などの石油留分または上記芳香族炭化水素、脂肪族炭化水素、脂環族炭化水素のハロゲン化物とりわけ、塩素化物、臭素化物などの炭化水素溶媒が挙げられる。さらにエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル類を用いることもできる。これらの溶媒のうち特に芳香族炭化水素または脂肪族炭化水素が好ましい。

【0209】また本発明で用いられるベンゼン不溶性の有機アルミニウムオキシ化合物は、60℃のベンゼンに溶解するA1成分がA1原子換算で通常10%以下、好ましくは5%以下、特に好ましくは2%以下であるもの、すなわち、ベンゼンに対して不溶性または難溶性であるものが好ましい。

【0210】本発明で用いられる有機アルミニウムオキシ化合物としては、下記一般式(VIII)で表されるボロンを含んだ有機アルミニウムオキシ化合物を挙げることもできる。

[0211]

【化55】

【0212】式中、 R^1 は炭素原子数が $1\sim10$ の炭化水素基を示す。 R^2 は、互いに同一でも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数が $1\sim10$ の炭化水素基を示す。

【0213】前記一般式(VIII)で表されるボロンを含んだ有機アルミニウムオキシ化合物は、下記一般式(IX)で表されるアルキルボロン酸と

 $R^1 - B - (OH)_2 \cdots (IX)$

(式中、R1 は前記と同じ基を示す。)

有機アルミニウム化合物とを、不活性ガス雰囲気下に不活性溶媒中で、-80℃〜室温の温度で1分〜24時間 反応させることにより製造できる。

【0214】前記一般式(IX)で表されるアルキルボロン酸の具体的なものとしては、メチルボロン酸、エチルボロン酸、イソプロピルボロン酸、n-プロピルボロン酸、n-プロピルボロン酸、n-プロピルボロン酸、n-ブキルボロン酸、シクロヘキシルボロン酸、フェニルボロン酸、3,5-ジフルオロボロン酸、ペンタフルオロフェニルボロン酸などが挙げられる。これらの中では、メチルボロン酸、n-ブチルボロン酸、イソブチルボロン酸、3,5-ジフルオロフェニルボロン酸、ペンタフルオロフェニルボロン酸が好ましい。これらは1種単独でまたは2種以上組み合わせて用いられる。

【0215】このようなアルキルボロン酸と反応させる 有機アルミニウム化合物として具体的には、前記(B-1a) に属する有機アルミニウム化合物として例示したものと同様の有機アルミニウム化合物を挙げることができる。【0216】これらのうち、トリアルキルアルミニウム、トリシクロアルキルアルミニウムが好ましく、特にトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウムが好ましい。これらは1種単独でまたは2種以上組み合わせて用いられる。

【0217】上記のような(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物は、1種単独でまたは2種以上組み合せて用いられる。

(B-3) 遷移金属化合物と反応してイオン対を形成する化合物

本発明で必要に応じて用いられる遷移金属化合物(A)と反応してイオン対を形成する化合物(B-3)(以下、「イオン化イオン性化合物」という。)としては、特開平1-501950号公報、特開平1-502036号公報、特開平3-179006号公報、特開平3-207703号公報、特開平3-207704号公報、USP-5321106号などに記載されたルイス酸、イオン性化合物、ボラン化合物およびカルボラン化合物などを挙げることができ

る。さらに、ヘテロポリ化合物およびイソポリ化合物も

【0218】具体的には、ルイス酸としては、BR 。 (Rは、フッ素、メチル基、トリフルオロメチル基などの置換基を有していてもよいフェニル基またはフッ素である。)で示される化合物が挙げられ、たとえばトリフルオロボロン、トリフェニルボロン、トリス (4-フルオロフェニル) ボロン、トリス (3,5-ジフルオロフェニル) ボロン、トリス (ペンタフルオロフェニル) ボロン、トリス (アートリル) ボロン、トリス (ロートリル) ボロン、トリス (13,5-ジメチルフェニル) ボロンなどが挙げられる。【0219】イオン性化合物としては、たとえば下記一般式(X)で表される化合物が挙げられる。

【0220】 【化56】

挙げることができる。

【0221】式中、R⁷としては、H¹、カルボニウム カチオン、オキソニウムカチオン、アンモニウムカチオン、ホスホニウムカチオン、シクロヘプチルトリエニル カチオン、遷移金属を有するフェロセニウムカチオンなどが挙げられる。

【0222】R³ ~R⁶ は、互いに同一でも異なっていてもよく、有機基、好ましくはアリール基または置換アリール基である。前記カルボニウムカチオンとして具体

的には、トリフェニルカルボニウムカチオン、トリ(メ チルフェニル)カルボニウムカチオン、トリ(ジメチル フェニル)カルボニウムカチオンなどの三置換カルボニ ウムカチオンなどが挙げられる。

【0223】前記アンモニウムカチオンとして具体的には、トリメチルアンモニウムカチオン、トリエチルアンモニウムカチオン、トリブロビルアンモニウムカチオン、トリブチルアンモニウムカチオン、トリ(n-ブチル)アンモニウムカチオンなどのトリアルキルアンモニウムカチオン;N,N-ジメチルアニリニウムカチオン、N,N-2,4,6-ペンタメチルアニリニウムカチオンなどのN,N-ジアルキルアニリニウムカチオンなどのジアルキルアニリニウムカチオンなどのジアルキルアンモニウムカチオンなどが挙げられる。

【0224】前記ホスホニウムカチオンとして具体的には、トリフェニルホスホニウムカチオン、トリ(メチルフェニル)ホスホニウムカチオン、トリ(ジメチルフェニル)ホスホニウムカチオンなどのトリアリールホスホニウムカチオンなどが挙げられる。

【0225】R⁷としては、カルボニウムカチオン、アンモニウムカチオンなどが好ましく、特にトリフェニルカルボニウムカチオン、N,N-ジメチルアニリニウムカチオン、N,N-ジエチルアニリニウムカチオンが好ましい。【0226】またイオン性化合物として、トリアルキル置換アンモニウム塩、N,N-ジアルキルアニリニウム塩、ジアルキルアンモニウム塩、トリアリールホスフォニウム塩などを挙げることもできる。

【0227】トリアルキル置換アンモニウム塩として具体的には、たとえばトリエチルアンモニウムテトラ(フェニル)ホウ素、トリプロピルアンモニウムテトラ(フェニル)ホウ素、トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(フェニル)ホウ素、トリメチルアンモニウムテトラ(アトリル)ホウ素、トリメチルアンモニウムテトラ(アトリル)ホウ素、トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(ペンタフルオロフェニル)ホウ素、トリプロピルアンモニウムテトラ(の,Pジメチルフェニル)ホウ素、トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(n,m-ジメチルフェニル)ホウ素、トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(アトリフルオロメチルフェニル)ホウ素、トリ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(カーブチル)アンモニウムテトラ(n-ブチル)アンモニウムテトラ(o-トリル)ホウ素などが挙げられる。

【0228】N,N-ジアルキルアニリニウム塩として具体的には、たとえばN,N-ジメチルアニリニウムテトラ(フェニル)ホウ素、N,N-ジエチルアニリニウムテトラ(フェニル)ホウ素、N,N-2,4,6-ペンタメチルアニリニウムテトラ(フェニル)ホウ素などが挙げられる。

【0229】ジアルキルアンモニウム塩として具体的にはは、たとえばジ(1-プロピル)アンモニウムテトラ

(ペンタフルオロフェニル) ホウ素、ジシクロヘキシル アンモニウムテトラ (フェニル) ホウ素などが挙げられる。

【0230】さらにイオン性化合物として、トリフェニルカルベニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N,N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、フェロセニウムテトラ(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルカルベニウムペンタフェニルシクロペンタジエニル錯体、N,N-ジエチルアニリニウムペンタフェニルシクロペンタジエニル錯体、下記式(XII)または(XII)で表されるホウ素化合物などを挙げることもできる。

[0231]

【化57】

$$\bigoplus_{\mathsf{H}(\mathsf{El}_2\mathsf{O})_2\mathsf{B}} \bigcirc \mathsf{CF}_3$$
 (XI)

【0232】(式中、Etはエチル基を示す。) 【0233】 【化<u>5</u>8】

$$\bigoplus_{\text{Na-B}} CF_3$$

$$CF_3$$

$$CF_3$$

$$4$$
(XIII)

【0234】ボラン化合物として具体的には、たとえばデカボラン(14); ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕ノナボレート、ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕デカボレート、ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕ドデカボレート、ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕ドガクロロデカボレート、ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕ドデカクロロドガルレートが変のアニオンの塩;トリ(n-ブチル)アンモニウムビス(ドデカハイドライドドデカボレート)コバルト酸塩(III)、ビス〔トリ(n-ブチル)アンモニウム〕ビス(ドデカハイドライドドデカボレート)ニッケル酸塩(III)などの金属ボランアニオンの塩などが挙げられる

【0235】カルボラン化合物として具体的には、たとえば4-カルバノナボラン(14)、1,3-ジカルバノナボラン(13)、6,9-ジカルバデカボラン(14)、ドデカハイドライド-1-フェニル-1,3-ジカルバノナボラン、ドデカハイドライド-1-メチル-1,3-ジカルバノナボラン、ウンデカハイドライド-1,3-ジメチル-1,3-ジカルバノナボラン、7,8-ジカルバウンデカボラン(13)、2,7-ジカルバウンデカ

ボラン(13)、ウンデカハイドライド-7,8-ジメチル-7,8-ジカルバウンデカボラン、ドデカハイドライド-11-メチ ル-2.7-ジカルバウンデカボラン、トリ(n-ブチル)ア ンモニウム1-カルバデカボレート、トリ (n-ブチル) ア ンモニウム1-カルバウンデカボレート、トリ (n-ブチ ル)アンモニウム1-カルバドデカボレート、トリ(n-ブ チル) アンモニウム1-トリメチルシリル-1-カルバデカ ボレート、トリ (n-ブチル) アンモニウムプロモ-1-カ ルバドデカボレート、トリ(n-ブチル)アンモニウム6-カルバデカボレート(14)、トリ(n-ブチル)アンモニウ ム6-カルバデカボレート(12)、トリ (n-ブチル) アンモ ニウム7-カルバウンデカボレート(13)、トリ(n-ブチ ル)アンモニウム7,8-ジカルバウンデカボレート(12)、 トリ (n-ブチル) アンモニウム2,9-ジカルバウンデカボ レート(12)、トリ (n-ブチル) アンモニウムドデカハイ ドライド-8-メチル-7,9-ジカルバウンデカポレート、ト リ (n-ブチル) アンモニウムウンデカハイドライド-8-エチル-7,9-ジカルバウンデカボレート、トリ(n-ブチ ル) アンモニウムウンデカハイドライド-8-ブチル-7,9-ジカルバウンデカボレート、トリ(n-ブチル)アンモニ ウムウンデカハイドライド-8-アリル-7,9-ジカルバウン デカボレート、トリ (n-ブチル) アンモニウムウンデカ ハイドライド-9-トリメチルシリル-7,8-ジカルバウンデ カボレート、トリ (n-ブチル) アンモニウムウンデカハ イドライド-4,6-ジブロモ-7-カルバウンデカボレートな どのアニオンの塩; トリ (n-ブチル) アンモニウムビス (ノナハイドライド-1,3-ジカルバノナボレート) コバ ルト酸塩(III)、トリ(n-プチル)アンモニウムビス (ウンデカハイドライド-7.8-ジカルバウンデカボレー ト) 鉄酸塩(III)、トリ(n-ブチル) アンモニウムビス (ウンデカハイドライド-7.8-ジカルバウンデカボレー ト) コバルト酸塩(III)、トリ(n-ブチル) アンモニウ ムビス (ウンデカハイドライド-7,8-ジカルバウンデカ ボレート) ニッケル酸塩 (III)、トリ (n-ブチル) アン モニウムビス (ウンデカハイドライド-7,8-ジカルバウ ンデカボレート) 銅酸塩 (III)、トリ (n-ブチル) アン モニウムビス (ウンデカハイドライド-7,8-ジカルバウ ンデカボレート)金酸塩(III)、トリ(n-ブチル)アン モニウムビス (ノナハイドライド-7,8-ジメチル-7,8-ジ カルバウンデカボレート) 鉄酸塩(III)、トリ(n-ブチ ル) アンモニウムビス (ノナハイドライド-7,8-ジメチ ル-7,8-ジカルバウンデカボレート) クロム酸塩(II I)、トリ (n-ブチル) アンモニウムビス (トリプロモオ クタハイドライド-7.8-ジカルバウンデカボレート)コ バルト酸塩(III)、トリス〔トリ(n-ブチル)アンモニ ウム] ビス (ウンデカハイドライド-7-カルバウンデカ ボレート) クロム酸塩 (III)、ビス (トリ (n-ブチル) アンモニウム] ピス (ウンデカハイドライド-7-カルバ ウンデカボレート)マンガン酸塩(IV)、ピス〔トリ

(n-ブチル) アンモニウム) ピス (ウンデカハイドライ

ド-7-カルバウンデカボレート) コバルト酸塩(III)、 ビス[トリ(n-ブチル) アンモニウム] ビス(ウンデカ ハイドライド-7-カルバウンデカボレート) ニッケル酸 塩(IV) などの金属カルボランアニオンの塩などが挙げ られる。

【0236】ヘテロポリ化合物は、ケイ素、リン、チタ ン、ゲルマニウム、ヒ素およびスズから選ばれる原子 と、バナジウム、ニオブ、モリブデンおよびタングステ ンから選ばれる1種または2種以上の原子からなってい る。具体的には、リンバナジン酸、ゲルマノバナジン 酸、ヒ素バナジン酸、リンニオブ酸、ゲルマノニオブ 酸、シリコノモリブデン酸、リンモリブデン酸、チタン モリブデン酸、ゲルマノモリブデン酸、ヒ素モリブデン 酸、錫モリブデン酸、リンタングステン酸、ゲルマノタ ングステン酸、錫タングステン酸、リンモリブドバナジ ン酸、リンタングストバナジンン酸、ゲルマノタングス トバナジンン酸、リンモリブドタングストバナジン酸、 ゲルマノモリブドタングストバナジン酸、リンモリブド タングステン酸、リンモリブドニオブ酸、およびこれら の酸の塩、例えば周期表第1族または2族の金属、具体 的には、リチウム、ナトリウム、カリウム、ルビジウ ム、セシウム、ベリリウム、マグネシウム、カルシウ ム、ストロンチウム、バリウム等との塩、トリフェニル エチル塩等との有機塩が使用できるが、この限りではな 11.

【0237】上記のような(B-3)イオン化イオン性化合物は、1種単独でまたは2種以上組み合せて用いられる。本発明に係る遷移金属化合物を触媒とする場合、助触媒成分としてのメチルアルミノキサンなどの有機アルミニウムオキシ化合物(B-2)とを併用すると、オレフィン化合物に対して非常に高い重合活性を示す。また助触媒成分としてトリフェニルカルボニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートなどのイオン化イオン性化合物(B-3)を用いると良好な活性で非常に分子量の高いオレフィン重合体が得られる。

【0238】また、本発明に係るオレフィン重合用触媒は、上記遷移金属化合物(A)、(B-1)有機金属化合物、(B-2)有機アルミニウムオキシ化合物、および(B-3)イオン化イオン性化合物から選ばれる少なくとも1種の化合物(B)とともに、必要に応じて後述するような担体(C)を用いることもできる。

【0239】(C)担体

本発明で用いられる(C)担体は、無機または有機の化合物であって、顆粒状ないしは微粒子状の固体である。 【0240】このうち無機化合物としては、多孔質酸化物、無機ハロゲン化物、粘土、粘土鉱物またはイオン交換性層状化合物が好ましい。多孔質酸化物として、具体的には SiO_2 、 Al_2O_3 、MgO、ZrO、 TiO_2 、 B_2O_3 、CaO、ZnO、BaO、 ThO_2 など、またはこれらを含む複合物または混合物を使用、例えば天然

または合成ゼオライト、 SiO_2-MgO 、 $SiO_2-Al_2O_3$ 、 SiO_2-TiO_2 、 $SiO_2-V_2O_5$ 、 $SiO_2-Cr_2O_3$ 、 SiO_2-TiO_2-MgO などを使用することができる。これらのうち、 SiO_2 および/または Al_2O_3 を主成分とするものが好ましい。

【0241】なお、上記無機酸化物は、少量の Na_2CO_3 、 K_2CO_3 、 $CaCO_3$ 、 $MgCO_3$ 、 Na_2SO_4 、 $A1_2(SO_4)_3$ 、 $BaSO_4$ 、 KNO_3 、 $Mg(NO_3)_2$ 、 $A1(NO_3)_3$ 、 Na_2O 、 K_2O 、 Li_2O などの炭酸塩、硫酸塩、硝酸塩、酸化物成分を含有していても差し支ない。

【0242】このような多孔質酸化物は、種類および製法によりその性状は異なるが、本発明に好ましく用いられる担体は、粒径が10~300μm、好ましくは20~200μmであって、比表面積が50~1000m²/g、好ましくは100~700m²/gの範囲にあり、細孔容積が0.3~3.0cm³/gの範囲にあることが望ましい。このような担体は、必要に応じて100~1000℃、好ましくは150~700℃で焼成して使用される。

【0243】無機ハロゲン化物としては、 $MgC1_2$ 、 $MgBr_2$ 、 $MnC1_2$ 、 $MnBr_2$ 等が用いられる。無機ハロゲン化物は、そのまま用いてもよいし、ボールミル、振動ミルにより粉砕した後に用いてもよい。また、アルコールなどの溶媒に無機ハロゲン化物を溶解させた後、析出剤によってを微粒子状に析出させたものを用いることもできる。

【0244】本発明で用いられる粘土は、通常粘土鉱物を主成分として構成される。また、本発明で用いられるイオン交換性層状化合物は、イオン結合などによって構成される面が互いに弱い結合力で平行に積み重なった結晶構造を有する化合物であり、含有するイオンが交換可能なものである。大部分の粘土鉱物はイオン交換性層状化合物である。また、これらの粘土、粘土鉱物、イオン交換性層状化合物としては、天然産のものに限らず、人工合成物を使用することもできる。

【0245】また、粘土、粘土鉱物またはイオン交換性層状化合物として、粘土、粘土鉱物、また、六方細密パッキング型、アンチモン型、CdCl2型、CdI2型などの層状の結晶構造を有するイオン結晶性化合物などを例示することができる。

【0246】このような粘土、粘土鉱物としては、カオリン、ベントナイト、木節粘土、ガイロメ粘土、アロフェン、ヒシンゲル石、パイロフィライト、ウンモ群、モンモリロナイト群、バーミキュライト、リョクデイ石群、パリゴルスカイト、カオリナイト、ナクライト、ディッカイト、ハロイサイトなどが挙げられ、イオン交換性層状化合物としては、 $\alpha-Zr(HAsO_4)_2\cdot H_2O$ 、 $\alpha-Ti(HPO_4)_2$ 、 $\alpha-Ti(HAsO_4)_2\cdot H_2$

O、 α – S n $(HPO_4)_2 \cdot H_2O$ 、 γ – Z r $(HPO_4)_2 \cdot \gamma$ – T i $(NH_4PO_4)_2 \cdot \gamma$ – T i $(NH_4PO_4)_2 \cdot H_2O$ などの多価金属の結晶性酸性塩などが挙げられる。

【0247】このような粘土、粘土鉱物またはイオン交換性層状化合物は、水銀圧入法で測定した半径20以上の細孔容積が0.1cc/g以上のものが好ましく、 $0.3\sim5cc/g$ のものが特に好ましい。ここで、細孔容積は、水銀ポロシメーターを用いた水銀圧入法により、細孔半径20 $\sim3\times10^4$ Åの範囲について測定される。

【0248】半径20Å以上の細孔容積が0.1cc/gより小さいものを担体として用いた場合には、高い重合活性が得られにくい傾向がある。本発明で用いられる粘土、粘土鉱物には、化学処理を施すことも好ましい。化学処理としては、表面に付着している不純物を除去する表面処理、粘土の結晶構造に影響を与える処理など、何れも使用できる。化学処理として具体的には、酸処理、アルカリ処理、塩類処理、有機物処理などが挙げられる。酸処理は、表面の不純物を取り除くほか、結晶構造中のA1、Fe、Mgなどの陽イオンを溶出させることによって表面積を増大させる。アルカリ処理では粘土の結晶構造が破壊され、粘土の構造の変化をもたらす。また、塩類処理、有機物処理では、イオン複合体、分子複合体、有機誘導体などを形成し、表面積や層間距離を変えることができる。

【0249】本発明で用いられるイオン交換性層状化合 物は、イオン交換性を利用し、層間の交換性イオンを別 の大きな嵩高いイオンと交換することにより、層間が拡 大した状態の層状化合物であってもよい。このような嵩 高いイオンは、層状構造を支える支柱的な役割を担って おり、通常、ピラーと呼ばれる。また、このように層状 化合物の層間に別の物質を導入することをインターカレ ーションという。インターカレーションするゲスト化合 物としては、TiCl4、ZrCl4などの陽イオン性無 機化合物、Ti(OR)₄、Zr(OR)₄、PO(OR)₃、 B(OR)3などの金属アルコキシド(Rは炭化水素基な \mathcal{E}) \ (A \(\begin{align*} \text{A \(\beta_{13}\) O_4 \(\text{OH}\)_{24}\\\ \end{align*}^7\\ \text{\(\beta_{14}\) \(\text{OH}\)_{14}\\\ \end{align*}^2\\ \text{\(\text{OH}\)_{14}\\\ \end{align*}^2\\\ \text{\(\text{OH}\)_{14}\\\ \t 【Fe₃O(OCOCH₃)₆】 などの金属水酸化物イオン などが挙げられる。これらの化合物は単独でまたは2種 以上組み合わせて用いられる。また、これらの化合物を インターカレーションする際に、Si(OR), A1(O R)₃、Ge(OR)₄などの金属アルコキシド(Rは炭化 水素基など)などを加水分解して得た重合物、SiO。 などのコロイド状無機化合物などを共存させることもで きる。また、ピラーとしては、上記金属水酸化物イオン を層間にインターカレーションした後に加熱脱水するこ とにより生成する酸化物などが挙げられる。

【0250】本発明で用いられる粘土、粘土鉱物、イオン交換性層状化合物は、そのまま用いてもよく、またボ

ールミル、ふるい分けなどの処理を行った後に用いてもよい。また、新たに水を添加吸着させ、あるいは加熱脱水処理した後に用いてもよい。さらに、単独で用いても、2種以上を組み合わせて用いてもよい。

【0251】これらのうち、好ましいものは粘土または 粘土鉱物であり、特に好ましいものはモンモリロナイト、バーミキュライト、ペクトライト、テニオライトおよび合成雲母である。

【0252】有機化合物としては、粒径が10~300μmの範囲にある顆粒状ないしは微粒子状固体を挙げることができる。具体的には、エチレン、プロピレン、1-ブテン、4-メチル-1-ペンテンなどの炭素原子数が2~14のα-オレフィンを主成分として生成される(共)重合体またはビニルシクロヘキサン、スチレンを主成分として生成される(共)重合体、およびびそれらの変成体を例示することができる。

【0253】重合の際には、各成分の使用法、添加順序は任意に選ばれるが、以下のような方法が例示される。 (1)成分(A)および成分(B)を任意の順序で重合器に添加する方法。

(2)成分(A)を担体(C)に担持した触媒成分、および成分(B)を任意の順序で重合器に添加する方法。(3)成分(B)を担体(C)に担持した触媒成分、および成分(A)を任意の順序で重合器に添加する方法。(4)成分(A)を担体(C)に担持した触媒成分、成分(B)を担体(C)に担持した触媒成分を任意の順序で重合器に添加する方法。

(5)成分(A)と成分(B)を担体(C)に担持した触 媒成分を重合器に添加する方法。

【0254】上記(1)~(5)の各方法においては、各触媒成分の少なくとも2つ以上は予め接触されていてもよい。また、上記の担体(C)に成分(A)および成分

(B)が担持された固体触媒成分は、オレフィンが予備 重合されていてもよく、予備重合された固体触媒成分上 に、さらに、触媒成分が担持されていてもよい。

【0255】本発明に係るオレフィンの重合方法では、 上記のようなオレフィン重合用触媒の存在下に、オレフィンを重合または共重合することによりオレフィン重合 体を得る。

【0256】本発明では、重合は溶解重合、懸濁重合などの液相重合法または気相重合法のいずれにおいても実施できる。液相重合法において用いられる不活性炭化水 素媒体として具体的には、プロパン、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、デカン、ドデカン、灯油などの脂肪族炭化水素;シクロペンタン、シクロヘキサン、メチルシクロペンタンなどの脂環族炭化水素;ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素;エチレンクロリド、クロルベンゼン、ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素またはこれらの混合物などを挙げることができ、オレフィン自身を溶媒として用い

ることもできる。

【0257】上記のようなオレフィン重合用触媒を用いて、オレフィンの重合を行うに際して、成分(A)は通常 $10^{-12}\sim10^{-2}$ モル、好ましくは $10^{-10}\sim10^{-3}$ モルになるような量で用いられる。

【0258】成分(B-1)は、成分(B-1)と成分(A)中の全遷移金属原子(M)とのモル比〔(B-1)/M〕が、通常0.01~100000、好ましくは0.05~50000となるような量で用いられる。成分(B-2)は、成分(B-2)中のアルミニウム原子と成分(A)中の遷移金属原子(M)とのモル比〔(B-2)/M〕が、通常10~500000、好ましくは20~100000となるような量で用いられる。成分(B-3)は、成分(B-3)と成分(A)中の遷移金属原子(M)とのモル比〔(B-3)/M〕が、通常1~10、好ましくは1~5となるような量で用いられる。

【0259】また、このようなオレフィン重合用触媒を用いたオレフィンの重合温度は、通常-50~+200℃、好ましくは0~170℃の範囲である。重合圧力は、通常常圧~100kg/cm²、好ましくは常圧~50kg/cm²の条件下であり、重合反応は、回分式、半連続式、連続式のいずれの方法においても行うことができる。さらに重合を反応条件の異なる2段以上に分けて行うことも可能である。

【0260】得られるオレフィン重合体の分子量は、重合系に水素を存在させるか、または重合温度を変化させることによって調節することができる。さらに、使用する成分(B)の違いにより調節することもできる。

【0261】このようなオレフィン重合用触媒により重 合することができるオレフィンとしては、炭素原子数が 2~30、好ましくは2~20の直鎖状または分岐状の α-オレフィン、たとえばエチレン、プロピレン、1-ブ テン、2-ブテン、1-ペンテン、3-メチル-1-ブテン、1-ヘキセン、4-メチル-1-ペンテン、3-メチル-1-ペンテ ン、1-オクテン、1-デセン、1-ドデセン、1-テトラデセ ン、1-ヘキサデセン、1-オクタデセン、1-エイコセン; 炭素原子数が3~30、好ましくは3~20の環状オレ フィン、たとえばシクロペンテン、シクロヘプテン、ノ ルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、テトラシクロ ドデセン、2-メチル1,4,5,8-ジメタノ-1,2,3,4,4a,5,8, 8a-オクタヒドロナフタレン;極性モノマー、たとえ ば、アクリル酸、メタクリル酸、フマル酸、無水マレイ ン酸、イタコン酸、無水イタコン酸、ビシクロ(2,2,1)-5-ヘプテン-2,3-ジカルボン酸無水物などのα,β-不 飽和カルボン酸、およびこれらのナトリウム塩、カリウ ム塩、リチウム塩、亜鉛塩、マグネシウム塩、カルシウ ム塩などの金属塩:アクリル酸メチル、アクリル酸エチ ル、アクリル酸n-プロピル、アクリル酸イソプロピル、 アクリル酸n-ブチル、アクリル酸イソブチル、アクリル 酸 tert-ブチル、アクリル酸2-エチルヘキシル、メタク

リル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸n-プロビル、メタクリル酸イソプロビル、メタクリル酸イソプチルなどのα, β-不飽和カルボン酸エステル;酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、カプロン酸ビニル、カプリン酸ビニル、ラウリン酸ビニル、ステアリン酸ビニル、トリフルオロ酢酸ビニルなどのビニルエステル類;アクリル酸グリシジル、メタクリル酸グリシジル、イタコン酸モノグリシジルエステルなどの不飽和グリシジル類、塩化ビニル、フッ化ビニルなどのハロゲン含有オレフィン類などを挙げることができる。

【0262】また、ビニルシクロヘキサン、ジエンまた はポリエンなどを用いることもできる。ジエンまたはポ リエンとしては、炭素原子数が4~30、好ましくは4 ~20であり二個以上の二重結合を有する環状又は鎖状 の化合物が用いられる。具体的には、ブタジエン、イソ プレン、4-メチル-1,3-ペンタジエン、1,3-ペンタジエ ン、1,4-ペンタジエン、1,5-ヘキサジエン、1,4-ヘキサ ジエン、1,3-ヘキサジエン、1,3-オクタジエン、1,4-オ クタジエン、1,5-オクタジエン、1,6-オクタジエン、1, 7-オクタジエン、エチリデンノルボルネン、ビニルノル ボルネン、ジシクロペンタジエン;7-メチル-1,6-オク タジエン、4-エチリデン-8- メチル-1,7-ノナジエン、 5,9-ジメチル-1,4,8- デカトリエン; さらに芳香族ビニ ル化合物、例えばスチレン、o-メチルスチレン、m-メチ ルスチレン、p-メチルスチレン、o,p-ジメチルスチレ ン、o-エチルスチレン、m-エチルスチレン、p-エチルス チレンなどのモノもしくはポリアルキルスチレン;メト キシスチレン、エトキシスチレン、ビニル安息香酸、ビ ニル安息香酸メチル、ビニルベンジルアセテート、ヒド ロキシスチレン、o-クロロスチレン、p-クロロスチレ ン、ジビニルベンゼンなどの官能基含有スチレン誘導 体;および3-フェニルプロピレン、4-フェニルプロピレ ン、α-メチルスチレンなどが挙げられる。これらのオ レフィンは、単独でまたは2種以上組み合わせて用いる ことができる。

[0263]

【発明の効果】本発明に係るオレフィン重合用触媒は、 オレフィンに対して高い重合活性を有する。

[0264]

【実施例】以下、実施例に基づいて本発明をさらに具体 的に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるも のではない。

【0265】下記合成例で得られた化合物は、270M Hz¹H-NMR(日本電子 GSH-270)、FD-質量分析(日本電子SX-102A)、金属含有量分析(乾式灰化・ 希硝酸溶解後、ICP法により分析; SHIMADZU ICPS-80 00)を用いて構造決定した。

[0266]

【合成例1】 ジエチルエーテルに溶解した四塩化チタン

と、下記式で表される化合物(1)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(1)を得た。

[0267]

【化59】



Ph Ph 2

化合物(1)

遷移金属化合物 (1)

[0268]

【合成例2】ジエチルエーテルに溶解した四塩化チタンと、下記式で表される化合物(2)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(2)を得た。

[0269]

【化60】



Ph O TICI2

化合物(2)

遷移金属化合物 (2)

[0270]

【合成例3】ジエチルエーテルに溶解した四塩化チタンと、下記式で表される化合物(3)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(3)を得た。

[0271]

【化61】



S-72

化合物(3)

選移金属化合物 (3)

[0272]

【合成例4】ジエチルエーテルに溶解した四塩化チタンと、下記式で表される化合物(4)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(4)を得た。

[0273]

【化62】



Si-N TICI

化合物(4)

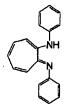
遷移金属化合物 (4)

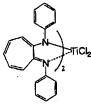
[0274]

【合成例5】ジエチルエーテルに溶解した四塩化チタンと、下記式で表される化合物(5)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(5)を得た。

[0275]

【化63】





化合物(5)

遷移金属化合物 (5)

[0276]

【合成例6】テトラヒドロフランに溶解した四塩化チタンと、下記式で表される化合物(6)2等量とを反応させて下記遷移金属化合物(6)を得た。

[0277]

【化64】



Ph ZrCl₂ N-N 2

化合物 (6)

遷移金属化合物 (6)

[0278]

【実施例1】十分に窒素置換した内容積500m1のガラス製オートクレーブにトルエン250m1を装入し、エチレン100リットル/hrで液相及び気相をエチレンで飽和させた。その後、メチルアルミノキサン(MAO)をアルミニウム原子換算で1.1875mmo1、引き続き、合成例1で合成した遷移金属化合物(1)を0.005mmo1加え、重合を開始した。常圧のエチレンガス雰囲気下、25℃で30分間反応させることにより、ポリエチレンが得られた。

[0279]

【実施例2】遷移金属化合物(1)に代えて、合成例2 で合成した遷移金属化合物(2)を用いたこと以外は、 実施例1と同様の条件で重合反応を行ったところ、ポリ エチレンが得られた。

[0280]

【実施例3】遷移金属化合物(1)に代えて、合成例3 で合成した遷移金属化合物(3)を用いたこと以外は、 実施例1と同様の条件で重合反応を行ったところ、ポリ エチレンが得られた。

[0281]

【実施例4】遷移金属化合物(1)に代えて、合成例4 で合成した遷移金属化合物(4)を用いたこと以外は、 実施例1と同様の条件で重合反応を行ったところ、ポリ エチレンが得られた。

[0282]

【実施例5】遷移金属化合物(1)に代えて、合成例5 で合成した遷移金属化合物(5)を用いたこと以外は、

(\$1))00-239313 (P2000-2358

実施例1と同様の条件で重合反応を行ったところ、ポリエチレンが得られた。

[0283]

【実施例6】遷移金属化合物(1)に代えて、合成例6

で合成した遷移金属化合物(6)を用いたこと以外は、 実施例1と同様の条件で重合反応を行ったところ、ポリ エチレンが得られた。

フロントページの続き

(72) 発明者 藤 田 照 典 山口県玖珂郡和木町和木六丁目1番2号 三井化学株式会社内 Fターム(参考) 4J028 AA01A AB01A AC01A AC08A AC10A AC18A AC20A AC26A AC28A AC29A AC31A AC32A AC45A AC46A AC47A BBOOA BB01B BB02B BC01B BC05B BC12B BC13B BC15B BC16B BC17B BC19B BC24B BC25B BC27B BC29B CA25C CA26C CA27C CA28C CA29C CA30C CA36C CA37C CA38C CA44C CA49C CB65B CB87B EB02 EB04 EB05 EB07 EB08 EB09 EB10 EB18 EB22 EB25 EB26 FA07 4J100 AA01P AA02P AA03P AA04P AA05P AA09P AA15P AA19P

THIS PAGE BLANK (USPTO)